

**Резюме**

Кұрамында  $\eta^1$ -лигандда Р<sub>4</sub> молекуласы бар рутенийдің(II) жаға металорганикалық жартылай сэндвичті косылыстары синтезделген баяндалған. Онда [Ru( $\eta^3$ -C<sub>5</sub>R<sub>5</sub>)(L)<sub>2</sub>( $\eta^1$ -P<sub>4</sub>)]Y [R=H, R=Me; L=PPh<sub>3</sub> (трифенилфосфин), TPPMS (моно(3-натрийсульфоксифенил)-фосфин), 1/2dppm (бис(дифенилфосфин)метан), 1/2dppe (1,2'-бис(дифенилфосфин)этан), 1/2dppf (1,1'-бис(дифенилфосфин)ферrocен), Y=PF<sub>6</sub>] формулаларының жаға кешендері рутенийдің [Ru( $\eta^3$ -C<sub>5</sub>R<sub>5</sub>)(L)<sub>2</sub>Cl] элементті фосфордың циклопентадиенильдік және пентаметилцикlopентадиенильдік кешендерімен өзара өрекеті арқылы алынғаны дәлелденген. ЯМР <sup>31</sup>P, <sup>1</sup>H спектроскопиялық, элементтік және кристалграфиялық талдаулар адістері бойынша синтезделген кешендердің құрылымы мен құрамы анықталып, Р<sub>4</sub> молекулаларының рутенийдің(II) бөлшектеріне Ru( $\eta^3$ -C<sub>5</sub>R<sub>5</sub>)(L)<sub>2</sub> косылуы жоғары сатыда ететіні нақтыланған.

**Summary**

The new stable organometallic half-sandwich ruthenium(II) compounds, containing the white phosphorus P<sub>4</sub> molecule as monodentate  $\eta^1$ -ligand, were synthesized. The new complexes [Ru( $\eta^3$ -C<sub>5</sub>R<sub>5</sub>)(L)<sub>2</sub>( $\eta^1$ -P<sub>4</sub>)]Y [R=H, R=Me; L=PPh<sub>3</sub> (triphenylphosphine), TPPMS (sodium salt (mono-sulfonated triphenylphosphine)), 1/2dppm (bis(diphenylphosphino) methane), 1/2dppe (1,2'-bis(diphenylphosphino)ethane), 1/2dppf (1,1'-bis(diphenylphosphino)- ferrocene), Y=PF<sub>6</sub>] are obtained from the reaction between the elemental phosphorus and cyclopentadienyl and pentamethylcyclopentadienyl ruthenium complexes [Ru( $\eta^3$ -C<sub>5</sub>R<sub>5</sub>)(L)<sub>2</sub> Cl]. The structure and composition of the obtained complexes have been characterized by NMR spectra (<sup>31</sup>P, <sup>1</sup>H), elemental and X-ray diffraction analyses. It has been established that the bonding of P<sub>4</sub> molecule to ruthenium(II) fragment Ru( $\eta^3$ -C<sub>5</sub>R<sub>5</sub>)(L)<sub>2</sub> proceeds through one P atom of tetraphosphorus due to one lone pair of electrons.

*Институт органического катализа  
и электрохимии им. Д. В. Сокольского  
МОН РК, г. Алматы*

Поступила 5.06.06г.

УДК 542.941.7 : 66.094.373

Д. И. КОЧУБЕЙ, К. Ж. КАЙГАЛТЫРОВА, Н. М. ПОПОВА, Г. М. ЛЬДОКОВА

## ИССЛЕДОВАНИЕ ЭЛЕКТРОННОЙ СТРУКТУРЫ ПАЛЛАДИЯ В ПАЛЛАДИЕВЫХ И СМЕШАННЫХ ПАЛЛАДИЕВЫХ КАТАЛИЗАТОРАХ ОКИСЛИТЕЛЬНОЙ ОЧИСТКИ ГАЗОВ

(Представлена академиком НАН РК Г.Д. Закумбаевой)

Приведены результаты исследования с применением методов EXAFS и РФЭС эффективных Pd- и смешанных Pd-катализаторов окислительной очистки газов от CO и C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>.

Ранее при изучении нами влияния метода приготовления Pd- и смешанных Pd катализаторов на  $\theta$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> на активность в глубоком окислении смеси CO и пропилена было использовано 5 методов, отличающихся природой исходного соединения Pd и восстановителей [1, 2]: 1) Na<sub>2</sub>PdCl<sub>4</sub> в водно-этанольном растворе [3]; 2) H<sub>2</sub>PdCl<sub>4</sub> с добавлением 0,5% раствора поливинилового спирта (ПВС), затем CH<sub>3</sub>O в избытке NaOH (Na:Pd=17); 3) Na<sub>2</sub>PdCl<sub>4</sub>, в 0,5% водном растворе ПВС; 4) Pd(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub> в толуоле с добавлением 2 молей уксусной кислоты на моль ацетата Pd [2, 4]; 5) H<sub>2</sub>PdCl<sub>4</sub>, в водном растворе 0,5% ПВС, затем в водном растворе 10% NaCOONa. После пропитки по влагоемкости катализаторы суши-

лись в воздухе или N<sub>2</sub>, затем активировались в воздухе (673–873 K) или водороде (573 K).

Показано, что наиболее эффективны 0,14–0,4% Pd-катализаторы полученные пропиткой  $\theta$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> по влагоемкости из толуольного раствора ацетата палладия с последующим восстановлением в H<sub>2</sub> и температура 70% окисления CO и C<sub>3</sub>H<sub>6</sub> в их присутствии составляла 380–411 и 390–440 K, что соответствует требованиям для катализаторов очистки газов двигателей внутреннего горения. В случае смешанных Pd-Ce и Pd-Co образцов использование ацетата палладия позволило снизить содержание Pd до 0,05–0,1% [1, 2, 4].

В данной статье представлены результаты изучения методами EXAFS и РФЭС валентного